



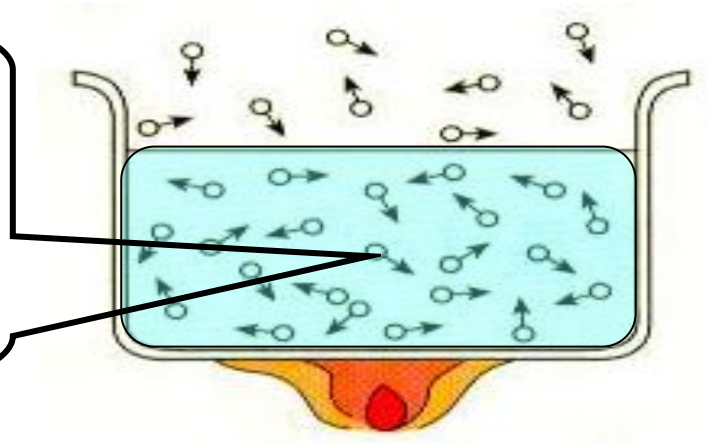
黄冈学习网
www.hgxxw.net

化学变化的实质

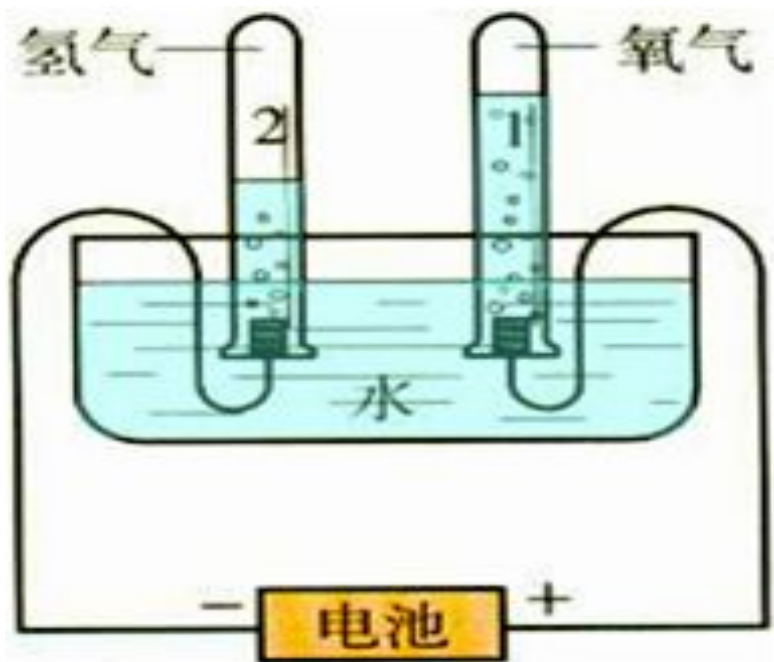
一、微观解释物理变化和化学变化

1、物理变化：分子本身没有发生变化，只是分子间的间隔发生变化。

水变成水蒸气时，只是分子间的间隔变大，水分子本身没有变，水的化学性质也没有变。



2、化学变化：**分子本身发生变化**，生成新的分子。

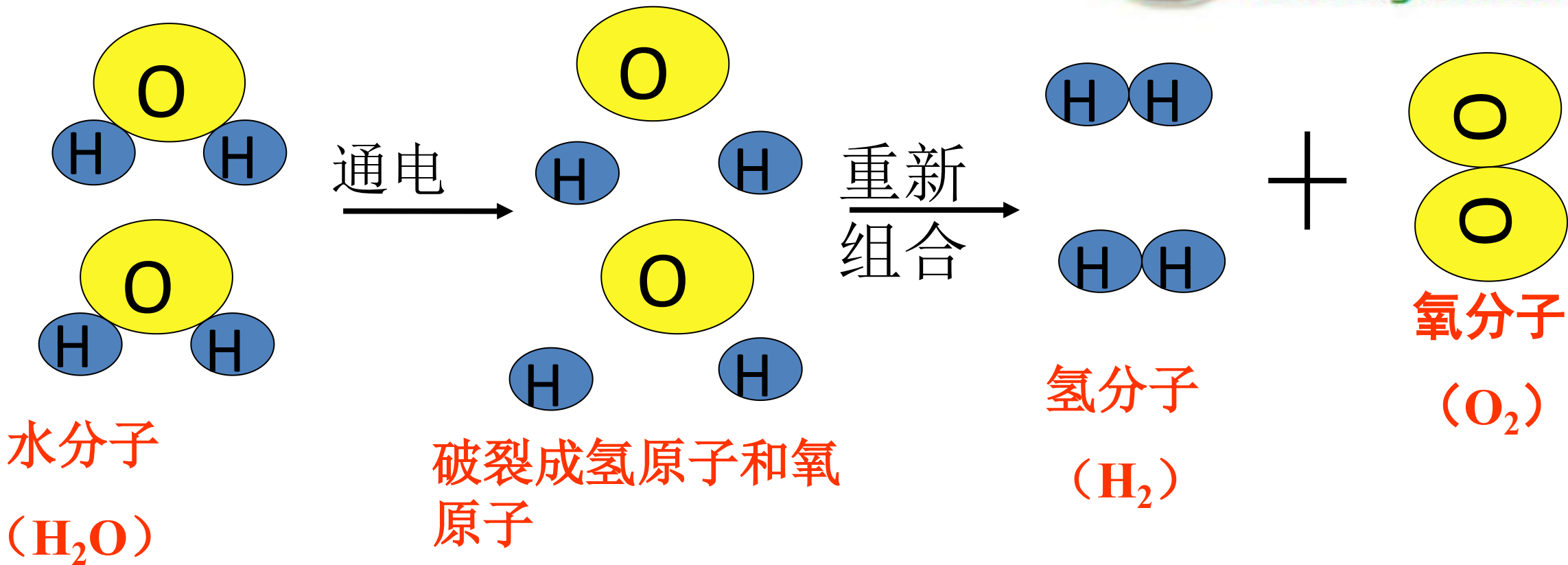


水电解时，水分子变成了氢分子和氧分子，不再保持水的化学性质。在反应里，水分子分成氢原子和氧原子，每**2**个氢原子结合成**1**个氢分子，每**2**个氧原子结合成**1**个氧分子。

电解水的示意图



黄冈学习网
www.hgxxw.net



化学变化的实质：分子破裂成原子，原子重新组合成新的分子。

化学变化中，分子的种类发生了改变，但原子的种类和数目都没有改变，所以说原子是化学变化中的最小粒子。



黄冈学习网

www.hgxxw.net